

Révisions chimie de seconde

1. Questions rapides de cours

1.1. Quelle est l'unité de la constante d'Avogadro ?

.....

1.2. Quelle est l'unité de la masse molaire atomique (moléculaire) ?

.....

1.3. Donner la relation liant n , m , et M . (Préciser les unités)

.....

1.4. Pour un liquide pur quelle est la relation liant V_{liq} , m , et ρ . (Préciser les unités)

.....

1.5. Donner la définition de la densité d'un liquide d en fonction de ρ et ρ_{eau}

.....

1.6. En déduire la relation liant n , M , V et ρ . (Préciser les unités)

.....

1.7. **Calculer** les masses molaires des corps suivants : CO_2 , SO_3 , $C_6H_{12}O_6$.

.....

1.8. Quelle est le soluté dans une solution aqueuse de sulfate de cuivre ?

.....

1.9. Donner la relation liant n , C , et V . (Préciser les unités).

.....

1.10. Donner la relation liant m , τ , et V . (Préciser les unités).

.....

1.11. **Démontrer** la relation liant C , τ et M .

.....

1.12. Lorsque l'on dilue 10 fois une solution on a :

1.12.1. $n_0 = n_1$

1.12.2. $V_0 = V_1$

1.12.3. $C_0 = C_1$

1.13. Remplir le tableau suivant **en calculant d'abord les masses molaires** :

Nom	Formule	M (g / mol)	m (g)	n (mol)	ρ (g.L ⁻¹)	V(mL)
Diazote			5,6			
Dichlorométhane	CH_2Cl_2			0,31		20
	HCl		5,6			
Dioxyde d'azote				0,31		

Le reste des révisions se fera en TP.